

((الاختبارات)) علوم ٣م – الفصل الدراسي الثاني - ١٤٤٥ هـ
 الفصل الخامس / البناء الذري والروابط الكيميائية

المصطلحات العلمية:

اكمل بمطابقة التعريف والمصطلح العلمي	
المواقع المختلفة للإلكترون في الذرة	مجالات الطاقة
رمز كيميائي يصف العنصر، ويكون محاطاً بعدة نقاط تمثل عدد إلكترونات مجال الطاقة الخارجي	التمثيل النقطي للإلكترونات
قوة تربط ذرتين إحداها بالأخرى	الرابطة الكيميائية
رابطة كيميائية تنشأ عندما تتشارك الذرات بالإلكترونات	الرابطة التساهمية
جسيم متعادل يتكون عندما تتشارك الذرات بالإلكترونات	الجزء
ذرة لها شحنة موجبة أو سالبة؛ لأنها اكتسبت أو فقدت إلكترونات أو أكثر	أيون
الرابطات التي تنشأ بين أيونين شحنتهما مختلفة	الرابطات الأيونية
مادة تتكون من عنصرين أو أكثر	المركب
رابطة تنشأ عن تجاذب إلكترونات المجالات الخارجية لذرات الفلز مع الأنوية.	الروابط الفلزية
رابطة تنشأ عن المشاركة غير المتكافئة بالإلكترونات	الرابطات القطبية
رموز كيميائية وأرقام تبين أنواع ذرات العناصر المكونة للجزء وأعدادها	الصيغة الكيميائية